

Установлено, что реакция иминов **1** с гетериламинами протекает через образование аддуктов **2**, гетероциклизация которых в присутствии щелочи приводит далее с хорошим выходом к 3-сульфониламино-2-фенилимидазо[1,2-а]пиридинам или –пиримидинам **3**, строение которых доказано физико-химическими методами.

1. Розенцвейг И.Б., Розенцвейг Г.Н., Мирскова А.Н., Чернышев К.А., Кривдин Л.Б., Левковская Г.Г. // ЖОХ. 2008. № 78(7). С. 1135.

Работа выполнена при финансовой поддержке фонда РФФИ (грант №12-03-31762 мол_а) и при поддержке Федеральной целевой программы Минобрнауки России «Научные и научно-педагогические кадры инновационной России» на 2009 - 2013 годы, государственный контракт № 14.В37.21.2038.

АНТИОКИСЛИТЕЛЬНАЯ АКТИВНОСТЬ 2,4-ДИФЕНИЛ-3,4,4а,5,6,10b-ГЕКСАГИДРО-2Н-БЕНЗО[h]СЕЛЕНОХРОМЕНА И ФЕНИЛ(3-ФЕНИЛ-4,5-ДИГИДРОНАФТО[1,2-Ь]СЕЛЕНОФЕН-2-ИЛ)МЕТАНОНА НА МОДЕЛЬНОЙ РЕАКЦИИ ИНИЦИИРОВАНИЯ ОКИСЛЕНИЯ 1,4-ДИОКСАНА

Хайруллина В.Р.⁽¹⁾, Ишмухаметова А.Р.⁽¹⁾, Герчиков А.Я.⁽¹⁾,

Хадиятуллина Р.Т.⁽¹⁾, Древко Я.Б.⁽²⁾, Древко Б.И.⁽²⁾

⁽¹⁾ Башкирский государственный университет

450076, г. Уфа, ул. Заки Валиди, д. 32

⁽²⁾ Саратовский государственный аграрный университет

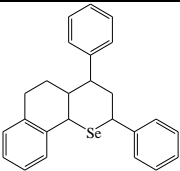
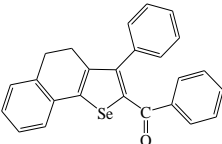
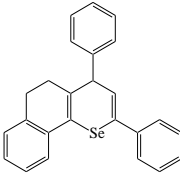
410012, г. Саратов, Театральная пл., д. 1

Целью настоящей работы было изучение антиокислительной активности (АОА) 2, 4-дифенил-3,4,4а,5,6,10b-гексагидро-2Н-бензо [h]селенохромена (I) и фенил (3-фенил-4,5-дигидронафто[1,2-Ь]селенофен-2-ил)метанона (II) на примере модельной реакции инициированного

окисления 1,4-диоксана при 348 К (инициатор – азодиизобутиронитрил, скорость инициирования $W_i = 1 \cdot 10^{-7}$ моль/л•с). В качестве измерительного инструмента использована высокочувствительная универсальная манометрическая дифференциальная установка.

Установлено, что соединения I и II оказывают выраженное ингибирующее действие на процесс иницированного окисления 1,4-диоксана. АОА этих веществ количественно охарактеризована эффективной константой скорости ингибирования fk_7 , где f – стехиометрический коэффициент ингибирования антиоксиданта (АО), k_7 – константа скорости обрыва цепи на молекуле ингибитора, табл. 1. Таким образом, соединение II по АОА значительно превосходит изученный нами ранее АО III, в то время как соединение I сопоставимо с ним по эффективности ингибирующего действия.

Таблица 1. Количественные характеристики антиокислительного действия производных селенохромена.

Шифр АО	Структурная формула	$fk_7 \cdot 10^{-5}$, л/моль•с
I		4.0 ± 0.5
II		12.0 ± 2.0
III		1.6 ± 0.2 [1]

1. Хайруллина В.Р., Герчиков А.Я., Ильина Е.А., Древко Я.Б., Исеева А. Ю., Древко Б.И. Антиокислительные свойства некоторых производных 7,8-бензо-5,6-дигидро(4Н)селенохромена // Кинетика и катализ. 2013. Т. 54. №1. С. 16–19.